BEST AVAILABLE COPY

38/5/1

003956783 WPI Acc No: 84-102327/17

XRAM Acc No: C84-043410

Biocide compsn. comprising low-foaming quat. ammonium salt deriv. contg. methyl and oxyalkyl Gps. attached to nitrogen in addn. to specified alkyl Gps.

Patent Assignee: (BADI) BASF AG

Author (inventor): POMMER E H; KOESTER G; AXEL H; HELFERT H; LORENZ K

Number of Patents: 001

Patent Family:

CC Number Kind Date Week

DE 3238394 A 840419 8417 (Basic) Priority Data (CC, No, Date): DE 3238394 (821016); Abstract (Basic): DE 3238394

Compsns. contain cpds. of formula (R1R2N(CH3)((CH2CHR3O)nH))X (I) (where R1 is 6-12C alkyl or an 8 C/10 C alkyl mixt.; R2 is 6-9C alkyl, 11-12C alkyl or an 8 C/10 C alkyl mixt.; R3 is H or CH3; n is 1-5; X is halide, methosulphate or toluene-sulphonate).

Compsns. are used as disinfectant solns., e.g. in food industry, opt. in 0.5-5 wt.% concn.; for disinfecting and preserving drinking water, in petroleum conveyance, swimming baths, cooling plant, air humidifying plant or in paper industry, opt. in 5-100 ppm concn. (I) are low-foaming in aq. soln.; have a wide range of activity against bacterial strains, e.g. Staphylococcus aureus, Escherichia coli, Proteus vulgaris, Aspergillus niger, Oidium lactis, Candida albicans, etc., and algae; are as active as standard biocides and can be used alternatively to prevent bacterial resistance. @(12pp Dwg.No.0/0)@

File Segment: CPI

Derwent Class: A97; D15; E19; F09; A25; D13;

Int Pat Class: A01N-033/12; C02F-001/50; D21F-001/66

Manual Codes (CPI/A-N): A10-E18; A12-W12; D04-A02; D09-A01B; D09-B; E10-A22; F05-A02B; F05-A06D

Plasdoc Key Serials: 0013 0203 3002 0207 0209 0231 1279 1592 1606 2000 2014 2503 2673 2701 2733 2769 2798 2839 3309 2857

Polymer Fragment Codes (AM):

101 014 028 039 04- 05- 062 063 147 198 200 231 24& 31- 334 336 398 50& 525 526 546 56& 57- 603 623 624 633 645 657 663 678

Chemical Fragment Codes (M3):

01 H1 H181 H4 H401 H481 H8 K0 L7 L722 M210 M216 M220 M221 M222 M223 M224 M225 M231 M232 M233 M273 M283 M312 M313 M321 M322 M323 M331 M332 M342 M383 M391 M392 M393 M416 M781 M903 Q220 Q231 Q261 Q324 Q417 R023

1 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND

① Offenlegungsschrift① DE 3238394 A1

A 01 N 33/12

(S) Int CI !

C 02 F 1,50 D 21 F 1/66



DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen
 Anmeldetag
 Offenlegungstag
 P 32 38 394 0
 16. 10. 82
 4. 84

7 Anmelder:

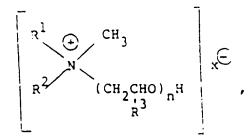
BASF AG, 6,'00 Ludwigshafen, DE

@ Erfinder:

Pommer, Ernst-Heinrich, Dr., 6703 Limburgerhof, DE, Koester, Guenther, 6737 Boehl-Iggelheim, DE, Axel, Hartmut, Dr., 6830 Schwetzingen, DE; Helfert, Herbert, Dr., 6710 Frankenthal, DE; Lorenz, Klaus, Dr., 6520 Worms, DE

Biozido Zubereitungen, die quaternäre Ammoniumverbindungen enthalten

Biocide Zubereitungen, enthaltend Verbindungen der Formel I



in der bedeuten

R1 - C6- bis C12-Alkyl

 $R^2 = C_6$ bis C_9 Alkyl, C_{11} bis C_{12} Alkyl, C_8/C_{10} Alkylgemisch

R3 - H, CH3

n = 1 bis!

x - Halogenid, Methosulfat, Toluolsulfonat

0. Z. 3053, 36198

⁷Patentansprüche



Biocide Zubereitungen, enthaltend Verbindungen der Formel I

10

15

in der bedeuten:

 $R^{1} = C_{6} - bis C_{12} - Alkyl$ $R^{2} = C_{6} - bis C_{9} - Alkyl, C_{11} - bis C_{12} - Alkyl,$ C₈/C₁₀-Alkylgemisch $R^3 = H, CH_3$ n = 1 bis 5 x^{-} = Halogenid, Methosulfat, Toluolsulfonat.

- 20 Biocide Zubereitungen nach Anspruch 1 enthaltend zusätzlich Tri- C_6 - bis C_{12} -alkylmethylammoniumsalze.
- Biocide Zubereitungen nach Ansprüchen 1 oder 2 ent-3. haltend - bezogen auf die Summe der Verbindungen der 25 Formel I und der Salze - 20 bis 40 Gew.-% an den Trialkylmethylammoniumsalzen.

30

533781 Se/Br 15.10.81

c. z. 17 3-13-

Biozide Zubereitungen, die quaternäre Ammoniumverbindungen enthalten

Der Einsatz biocid wirkender Substanzen spielt besonders zur Desinfektion und Konservierung des Wassers von Luftbefeuchtungssystemen, in Kühlwasserkreisläufen sowie in Präparaten, die zur Desinfektion im Lebensmittelbereich geeignet sind, eine entscheidende Rolle.

Hierbei sind einige Voraussetzungen wichtig.

Durch die Ausbildung resistenter Mikrobenstämme und die natürliche Selektion ist es erforderlich, immer neue Mittel und Mittelkombinationen bereitzustellen, welche die zum Teil bewährten älteren Produkte in ihrer Wirkung übertreffen oder ergänzen. Ihre Bereitstellung ermöglicht den Austausch vorhandener Biocide und vermindert dadurch die Ausbildung resistenter Stämme.

Eine weitere wichtige Voraussetzung ist die notwendige 20 Schaumarmut biocider Formulierungen. Gerade in der Lebensmittelindustrie (Reinigungsmittel) und auch in anderen technischen Bereichen wie Kühlwasserkreisläufen wirkt Schaum bekanntlich überaus störend. Diese Probleme sind bisher in ihrer Gesamtheit noch nicht befriedigend gelöst 25 worden; entweder waren an sich schon schaumarme Biocide in ihrer Wirksamkeit noch nicht befriedigend, oder waren toxisch, was hinsichtlich der Entsorgung Schwierigkeiten machte.

30 Aus der DE-AS 25 31 031 sind schaumarme Biocide auf Imidazolinbasis schon bekannt, jedoch sind diese Verbindungen infolge ihres komplizierten chemischen Aufbaus teurer in ihrer Herstellung, und außerdem reichen sie im Hinblick auf die obenerwähnte Möglichkeit der Bildung resistenter

10

5

:0

15

20

25

O. Z. 105 1. 35 135

Bakterienstämme noch nicht aus. Sonstige quaternäre Verbindungen sind als Biocide zwar schon in großer Zahl bekannt, und es seien hierfür z.B. Alkylbenzylammoniumsalze genannt; auch diese sind aus den obengenannten Gründen noch nicht optimal auf allen Gebieten einsetzbar.

Das Ziel der Erfindung bestand darin, Stoffe aufzufinden, die in wäßriger Lösung auch in Verbindung mit sonstigen Einsatzstoffen schaumarm sind, hinsichtlich ihrer biociden Wirkung ein möglichst breites Band von Bakterienstämmen umfassen und eine zumindest gleich gute Wirkung gegenüber bisherigen Wirkstoffen entfalten und somit auch zur Verhinderung der Bakterienresistenz alternativ eingesetzt werden können.

Dieses Ziel wurde mit Verbindungen und mit Zubereitungen davon erreicht, wie in den Patentansprüchen definiert ist.

Die Verbindungen gehorchen der Formel I

 R^1 steht für eine C_6 bis C_{12} -Alkylgruppe. Bevorzugt sind die Heptyl-, Octyl-, Nonyl-, Undecyl-, Dodecylgruppe oder Gemische. Besonders bevorzugt ist die C_8/C_{10} -Alkylmischgruppe - sie leitet sich von C₈/C₁₀-Ziegleralkoholgemischen ab.



 ${}^{\mathbf{r}}\mathbf{R}^{2}$ steht für eine $\mathbf{C}_{6}-$ bis $\mathbf{C}_{9}-$ Alkylgruppe, eine C₈/C₁₀-Mischalkylgruppe, C₁₁- bis C₁₂-Alkylgruppe oder Gemische davon. Einzelne Alkylgruppen sind hier ebenfalls die Heptyl-, Octyl-, Nonyl-, Undecyl-Dodecylgruppe oder Gemische. Von technisch besonderem Interesse ist auch hier die C_8/C_{10} -Mischalkylgruppe.

 ${\tt R}^3$ steht für Wasserstoff oder Methyl und n für l bis 5. Falls n 1, kann R³ auch wechselnd für Wasserstoff oder Methyl stehen.

x bedeutet ein Anion, und zwar im erfindungsgemäßen Sinne Halogenid, wie Chlorid oder Bromid, Methosulfat oder Toluolsulfonat.

Es handelt sich um quaternäre Ammoniumverbindungen, die alle zwingend am Stickstoff eine Methylgruppe und eine definitionsgemäße Oxalkylgruppe tragen.

Dio Di-n-docylverbindung dieser Definition, wobei R3 = H 20 und n = 1 bedeutet, ist aus der DE+OS 1 543 024 bekannt und ist dort als fungicides oder baktericides Mittel beschrieben. Hinsichtlich ihrer Anwendung werden nur pharmazeutische Zubereitungen genannt, und hinsichtlich Schaumarmut, was auch eine Verwending in den anderen obengenann-25 ten Bereichen erlauben könnte, ist aber nichts angegeben.

Die Herstellung der Verbindungen ist einfach und kann mach mehreren an sich bekannten Methoden erfolgen.

So kann man beispielsweise, wenn n = 1 betragen soll ein Amin der Formel II

30

- +-- 5. C. Z. 1351 35135

CH₃

R¹-N

11,

in der R¹ und R² gemäß Formel I definiert sind, mit Ethylen- oder 2-Propylenchlorhydrin umsetzen, wobei das quaternäre Salz entsteht.

Man kann aber auch, und dies ist im Sinne der Erfindung die allgemeine und auch wirtschaftlichere Methode, ein sekundäres Amin der Formel III

in der \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 die Bedeutung gemäß Formel I haben, zunächst mit 1 bis 5 Mol Ethylen- und/oder 1,2-Propylenoxid alkoxylieren und anschließend methylieren, was im Sinne der obengenannten Definition für das Anion X mit Methylhalogenid, vorzugsweise -chlorid oder -bromid, Dimethylhalogenid, vorzugsweise -chlorid oder -bromid, Dimethylhaufrat oder Methyltoluolsulfonat erfolgen kann. Bevorzugte Verbindungen bzw. Verbindungsgemische stellen z.B. Dioctylmethylhydroxyethyl-, Dinonylmethylhydroxyethyl und $\mathbb{D}_1 - \mathbb{C}_8/\mathbb{C}_{10}$ -alkylmethylhydroxyethylammoniumchlorid, -bromid oder -methosulfat dar.

Die Verbindungen der Formel I wirken für sich allein schon als ausgezeichnete schaumarme biocid wirkende Verbin-dungen.

Eine bedeutende Steigerung der Wirkung diese Verbindungen enthaltender biocider Zubereitungen erzielt man, wenn man

30

15

- & -- 6 -

Tihnen noch Tri-C₆- bis C₁₂-alkylmethylammoniumsalze, vorzugsweise in Mengen von 20 bis 40 Gew.-%, bezogen auf die Summe der Verbindungen der Formel I und der Trialkylmethylammoniumsalze - zusetzt. Von diesen letztgenannten Salzen sind wiederum Mischungen besonders wirksam, vor allem die Tri-C₈/C₁₀-alkylmethylammoniumsalze. Gegenionen dieser Ammoniumverbindungen sind ebenfalls z.B. Chlorid, Bromid, Methosulfat oder Toluolsulfonat.

- Ein derartiges Mischsystem ist besonders schaumarm und ist auch hinsichtlich seiner biociden Wirkung in allen möglichen technischen Bereichen anderen bekannten Systemen z.T. stark überlegen.
- Die erfindungsgemäß einzusetzenden Verbindungen und auch 15 die bevorzugt zugemischten Ammoniumsalze sind wasserlöslich und lassen sich deshalb in üblicher Weise konfektionieren. Unter Konfektionieren versteht man dabei die Herstellung von wäßrigen anwendungsgerechten Lösungen der Verhindungen in konzentrierter oder anwendungstypischer 20 Konzentration. Die Konfektionierung umfaßt dabei auch die Einstellung eines bestimmten, dem Anwendungszweck entsprechenden pH-Wertes, eventuell die Zugabe von katicnischen oder nichtionischen oberflächenaktiven Substanzen - vor allem, wenn sie in Reinigungsmitteln Verwendung 25 finden -, gegebenenfalls die Färbung und/oder Parfümierung der Zubereitung. Eine andere Art der Konfektionierung besteht in der Herstellung eines trockenen Produkts, indem die kristalline Reinsubstanz gegebenenfalls vermischt mit 30 insbesondere anorganischen Trägerstoffen, Gerüststoffsubstanzen, wie Phosphaten, oder Alumosilikaten, verwendet wird, wobei diese auch in übliche pulverförmige Reiniger eingearbeitet werden kann. Auch die Auflösung der Wirksubstanzen in niedrig siedenden Lösungsmitteln oder die 35 Versprühung der Wirksubstanzlösungen durch Treibgase, wie

C. Z. 2250736198

CO2 oder aufgepreßten Stickstoff ist möglich. Solche Zubereitungen werden als Aerosole auf den Markt gebracht. Wenn die Wirkstoffe in Reinigungsmitteln eingesetzt werden, kommen sie zusammen mit nichtionischen oder sonstigen kationischen Tensiden zur Anwendung. Derartige Tenside 5 sind z.B. C₈- bis C₂₀-Alkoholalkoxylate mit 5 bis 20 Alkylenoxidgruppen, C_8 - bis C_{12} -alkylphenolethoxylate mit 5 bis 10 Alkylenoxidgruppen oder Blockcopolymerisate des Ethylen- und Propylenoxids. Als kationische Tenside können beispielsweise Pyridinumverbindungen wie Cetylpyridinumchlorid zur Anwendung gelangen.

Der für die Anwendung optimale pH-Wert liegt im schwach sauren bis alkalischen Bereich und erstreckt sich etwa von 3,5 bis 9. Zum Einstellen des pH-Wertes - etwa bei der Flaschenwäsche oder der Reinigung von Lebensmittelbehältern, Fässern etc. - verwendet man schwache organische Säuren, wie Essigsäure, Citronensäure oder Milchsäure.

Die erfindungsgemäß in den Zubereitungen enthaltenen 20 Verbindungen sind gegen eine große Zahl von Mikroorganismen wirksam, und es seien beispielhaft Staphylococcus aureus, Escherichia coli, klebsiella pneumonia, Citrobacter freundii, Proteus vulgaris, Pseudomonas aeroginosa, Xanthomokas malvacearum, Erwinia carotovora, Erwinia 25 amylovora, Desulfovibrio desulfurieaus, Streptoverticillium rubrireticuli, Aspergillus niger, Aspergillus versicolor, Penicillium famiculosum, Paecilomyces variotii, Trichoderma viride, chaetonicum globosum, Caudida albricans, Geotrichum candidans, Monilia sitophila, 30 Scenedesmus quadricauda, Chlorella vulgaris und Nostoc muscorium angegeben.

10

-2-8.

C. Z. 117 1 25 1 47

Als übliche Anwendungskonzentrationen wählt man - bezogen auf das Gewicht des zu schützenden Materials - 0,01 bis 1 % an Wirkstoff; beim Einsatz zur Wasserbehandlung, bei der Erdölförderung, in Schwimmbädern, Rückkühlwerken,

Luftbefeuchtungsanlagen oder in der Papierindustrie sind Wirkstoffmengen von 5 bis 100 ppm ausreichend. Gebrauchsfertige Desinfektionsmittellösungen enthalten ca. 0,5 bis 5 Gew.-% an Wirkstoff. Die Wirkstoffe können auch mit anderen bekannten Mikroziden gemischt werden. In vielen

70 Fällen erhält man dabei einen synergistischen Effekt.

Solche Wirkstoffe sind beispielsweise

2-(Thiocyanomethylthio)-benzthiazol,

1-[2-(2,4-Dichlorphenyl)-2-(2-propenyl-oxy)-äthyl]-lH-imi-

is dazol,

2,4,5,6-Tetrachlor-isophthalodinitril,

Methylenbisthiocyanat,

Tributylzinnoxid,

Mercaptobenzthiazol,

20 Benzisothiazolon und seine Alkalisalze,
Alkaliverbindungen des N'-Hydroxy-N-cyclohexyl-diazeniumoxids.

2-(Methoxy-carbonylamino)-benzimidazol,

2-Methyl-3-oxo-5-chlor-thiazolin-3-on,

25 Trihydroxymethyl-nitro-methan,

Glutardialdehyd,

Chloracetamid.

Als Vergleichsmittel wurde das aus Applied Microbiology,

14, 308, 1966, Seite 313, bekannte Tri-(octyl-decyl)-methyl-ammoniumchlorid (Verbindung Nr. 4543) verwendet.

In den nun folgenden Beispielen werden die bioxiden Eigenschaften der Wirkstoffe gezeigt.

C. Z. 1051 35145

Beispiel l

Zur Ermittlung der Wirksamkeit der neuen Verbindungen gegenüber Bakterien werden zu je 5 ml steigender Verdünnungen der Wirkstoffe 5 ml doppelt konzentrierter 5 Nährbouillon in sterile Reagenzgläser gegeben und vermischt. Durch Zugabe von einem Tropfen einer 1:10 verdünnten 16 Stunden alten Bouillon-Kultur der Bakterien-Arten Staphylococcus aureus bzw. Escherichia coli oder Proteus vulgaris werden dann die Röhrchen beimpft und 24 Stunden 10 bei 37°C bebrütet. Nach dieser zeit werden Proben aus den Röhrchen auf Bakteriennährböden übertragen und diese ebenfalls 24 Stunden lang bei 37°C bebrütet. Diejenige Verdünnungsstufe, bei welcher nach dem Übertragen einer Probe auf den Nährboden keine Bakterienentwicklung mehr 15 erfolgt, wird als Abtötungswert angegeben.

20	Wirkstoff 70:30	Teile pro Millio	in der Nährbouillon on Teile Nährbouillon Escherichia Proteus coli vulgaris	
		x	x	×
25	Di/Tri-C _{8/10} H _{17/21} -hydroxyethyl-methylammoniumchlorid	12,5	25	25
	Vergleichsmittel	50	250	50

C. Z.

Beispiel 2

Zur Prüfung der Wirksamkeit gegenüber Pilzen werden die Wirkstoffe einer für das Wachstum der Pilze Aspergillus niger, Oidium lactis bzw. Candida albicans in Mengen von 100, 50, 25, 12, 6 und 3 Gewichtsteilen pro Million Teile Nährlösung zugesetzt. Jeweils 10 ml Nährlösungs-Wirkstoffgemisch werden in sterile Reagenzgläser gegeben und mit einem Tropfen einer Sporensuspension beimpft, die 10 Konidien bzw. Zellen enthält. Nach 120-stündiger Bebrütung werden aus denjenigen Röhrchen, die kein sichtbares Pilzwachstum zeigen, Proben entnommen und auf Pilznährböden übertragen. In der Tabelle wird die Verdünnungsstufe angegeben, bei welcher nach dem Übertragen einer Probe auf den Nährboden kein Wachstum der Pilze mehr erfolgt.

	Wirkstoff	Wirkstoffmenge in der Nährlösung Teile pro Million Nährlösung Aspergillus Oidium Candida niger lactis albicans		
20				
		×	x	ж
•	Di/Tri-C _{8/10} H _{17/21} hydroxyethyl- methylammoniumchlorid	25	50	25
25	Vergleichsmittel	50	250	2 5

30

10

- w--11C. Z. 11511-35135

Beispiel 3

Zur Prüfung der Wirksamkeit gegenüber Grünalgen werden die Wirkstoffe einer für die Vermehrung der einzelligen Grünalge Chlorella vulgaris begünstigenden, phosphatreichen Nährlösung in Mengen von 10, 7,5, 5 und 2,5 Gewichtsteilen pro Million Teile Nährlösung zugesetzt. Jeweils 100 ml Nährlösungs-Wirkstoffgemisch sowie nur Nährlösung (Kontrolle) werden in 300 ml-Erlenmeyerkolben gegeben. Die Nährlösung wird vor dem Wirkstoffzusatz mit einer Suspension der Alge Chlorella vulgaris beimpft; die Zelldichte wird auf 10⁶ Zellen/ml Nährlösung eingestellt. Nach zehntägiger Aufstellung der Versuchsansätze bei Raumtemperatur und Lichtzutritt wird die Wirksamkeit beurteilt.

i5

:0

Wirkstoff

Wirkstoffmenge in der Nährlösung in Teilen Wirkstoff pro Million Teile Nährlösung

10

7,5

-

2,5

20

n:/Tri-C_{8/10}H_{17/21}hydroxyethylmethylammonjumchlorid Kontrolle (unbehandelt)

+++

- Algen abgetötet
- + stark gehemmte Algenvermehrung
- ++ gehemmte Algenvermehrung
- 30 +++ ungehemmte Algenvermehrung

THIS REGIONAL MANNEY WAS TO

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

/			
D BLACK BORDERS			
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES			
FADED TEXT OR DRAWING			
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING			
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES			
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS			
GRAY SCALE DOCUMENTS			
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT			
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY			
П отнер.			

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE DIASING (USPTO)